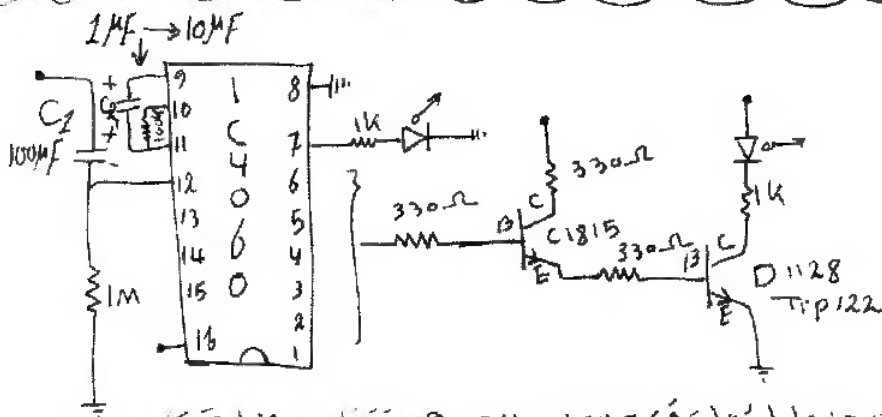
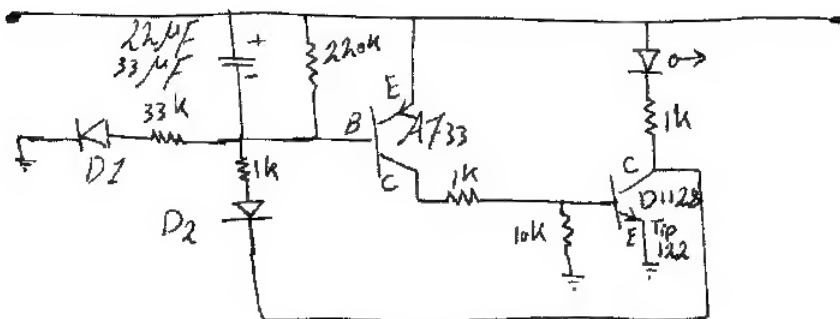
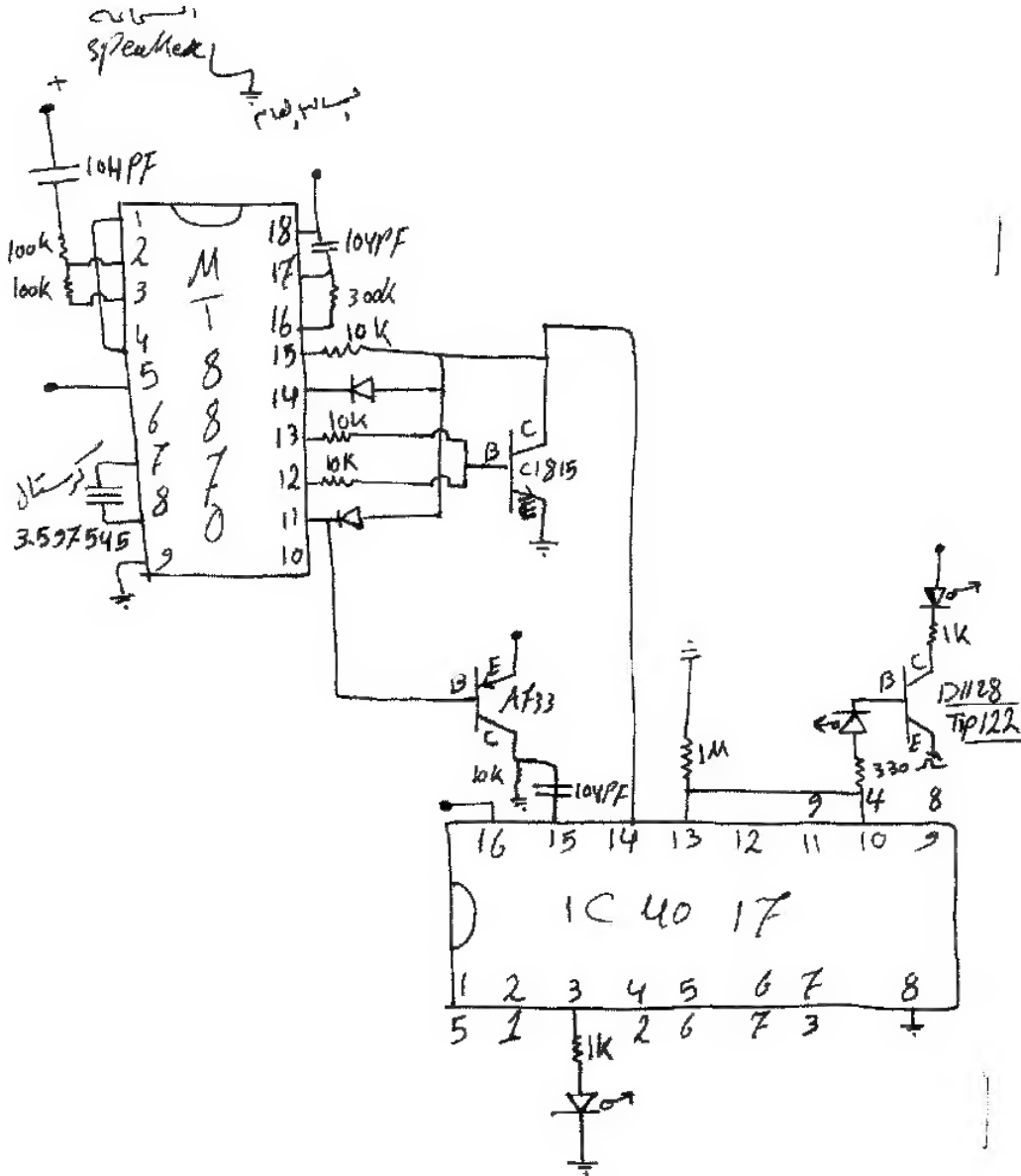


Data Bank all

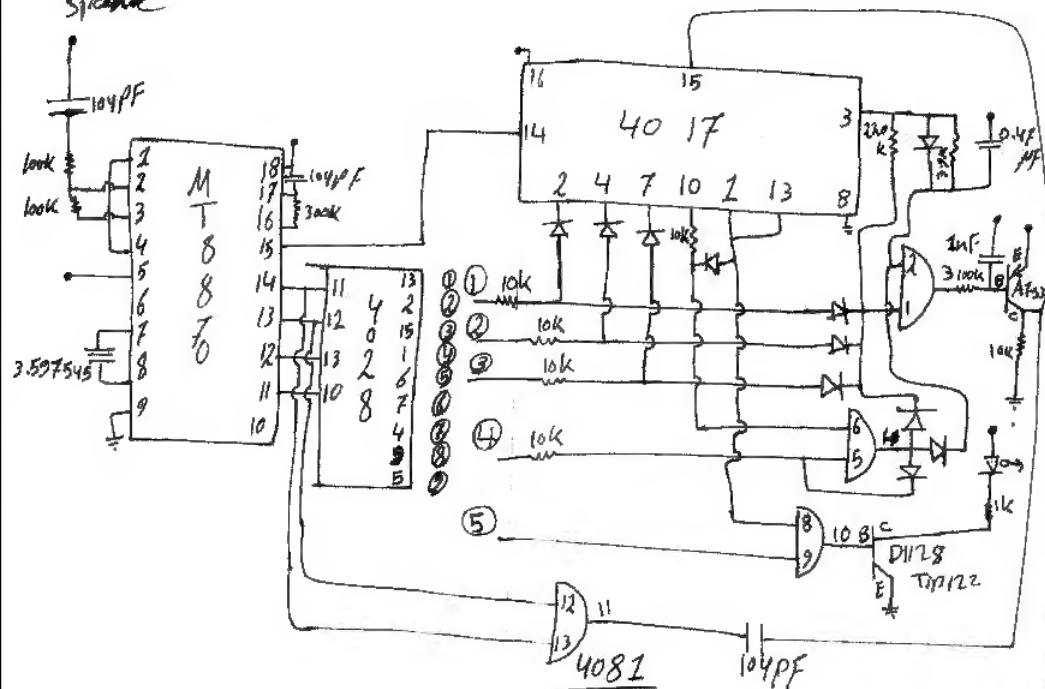


تعلّم هذه الدائرَة لتَوْفِيقِيَّةٍ بدونِ سَاعَةٍ وَهِيَ تَتفاوتُ فِي لَوَقَتِ

ص ٢٢٢ رقم المذنب ٢٢



specific



خطوات العمل للاستاذ (عند التبريد) - 1103

نوع 85 غرام من نترات الصوديوم [السداد المودون]
او 101 غرام من نترات البوتاسيوم [السداد البوتاسيوم]
او 80 غرام من نترات الأمونيوم [السداد الأزرق]
أو 98 غرام من كلوريد البكتريك - H_2SO_4

ملاحظة - نترات البوتاسيوم نثر جفها لا تكون أقل من (23٪)

النتائج معناه - عند تبريد مركز 185
ملاحظة - عند الانتهاء من فحص الأجزاء المحترق المائلة إلى اللون البني
يضيء أثناء تكون (عند التبريد) فطرس الماء (الغاز)
إذا كانت نترات الأمونيوم قليلة التزجج تقويها بمحلول النتريل

(تجربة عالية) لتكوين وتخصيص المادة

قانون التكوين، التخصيص

(1) الكثافة = $\frac{\text{الوزن}}{\text{الحجم}}$ = الكثافة الجديدة

(2) الكثافة = $\frac{\text{الكثافة الأصلية} \times \text{الكثافة الجديدة}}{\text{الكثافة الأصلية}}$ = الكثافة الأولى

(3) إذا أردنا تكوين مادة بأضافة نفس المادة المركبة 100٪

الكثافة المطلوب = $\frac{\text{الكثافة الأولى}}{100}$ = الكثافة المطلوب

(4) ~~تخصيص~~ لتخصيص المادة مركبة أي بأضافة الماء إليها

الكثافة الأولى - الكثافة المطلوب

الكثافة الأولى

(4) قانون التكوين بالتبخير

الكثافة المطلوب = $\frac{\text{الكثافة الأولى}}{\text{الكثافة المطلوب}}$ = كمية الماء التي يجب تبخيرها (بما المقدر)

②

مثال ① وزن سكر في الهيدروكسيد (H2O2) 12 غرام
في 10.5 مللئة

$$\text{الكثافة} = \frac{12}{10.5} = 1.14 \text{ في الكثافة الجديدة} \quad (1)$$

$$\text{الكثافة} = \frac{1.14 \times 35}{1.12} = 35.6 \text{ في الكثافة الأولى} \quad (2)$$

③ مانع كمية الماء التي يجب تبخيرها.

$$\frac{\text{الكثافة المطلوبة} - \text{الكثافة الأولى}}{\text{الكثافة المطلوبة}} = \frac{50 - 35.6}{50} = 0.28 \text{ لكل مللئة}$$

$$\begin{aligned} (4) \quad 10.5 \times 0.28 &= 2.94 \text{ هذا الذي يبخّر} \\ 10.5 - 2.94 &= 7.56 \text{ هذا يبقى معنا في الدرع.} \end{aligned}$$

مثال ② في كربيد (H2SO4)

الوزن 10 غرام
الحجم 20 مللئة

$$\text{الكثافة الجديدة} = \frac{10}{20} = 0.75 \text{ G cm}^3$$

$$\text{الكثافة} = \frac{0.75 \times 98}{1.84} = 39.94 \%$$

مثال ③ تركيز مادة بأخافئة نفس المادة المركبة

لدينا 40 كبريت في مركز 140 ولدينا 80 كبريت في المركز 100

نريد أخافئة 40 كبريت في مركز 100 إلى 80 كبريت في المركز 140 من خلال ذلك

في 140 كبريت

$$\begin{aligned} 0.5 &= \frac{40 - 60}{60 - 100} \\ 0.5 &= \frac{\text{المادة المطلوبة أخافئة} = \text{الناتج} \times \text{كثافة}}{\text{المادة الموجودة في المخازن.}} \end{aligned}$$

مثال ④ مانع التخفيف إذا أردنا تخفيف الإصاصة بأخافئة الماء الباردة.

كثافة المطلوب 1.25 في تركيز أولي 1.40

$$\frac{25 - 40}{25} = 0.6 \text{ في كل مللئة}$$

③

① محضر

عقدت برعية الأستاذة + السيد
 10/10 10/10 10/10
 135 199 137

أو غير كذلك

160

⑥ نفع الاسترخاء في كاسر حامي داخل حمام حامي ثم نصف إلى برعية الحيدرية

قليل مع التقلب على درجه 15 - 20

② وبعد الانتهاء من اعادة عمل البرعية الحيدرية تبدأ بأمانة كلف الحيدرية للبرعية قليلاً

قليل مع التقلب على درجه حرارة 30 - 50 حتى بعد الانتهاء من عمل الحيدرية للبرعية

تجد لبريات برعية اللون تصير برعية الاسترخاء وبعد امانة الحيدرية تقلب لمدة 5 دقائق ثم تترك المحلول لمدة 1/2 ساعة أو أكثر حسب شكل البرعية

وكون يكون برعية الاسترخاء على شكل عجينة شبه IC CRAG

③ بعد ذلك نضيف إلى المحلول كبريتات البوروم بنسبة 1/2 كبريتات البوروم

و 98 ما (أي لكل لتر نضيف 30 غرام) وبعد ذلك نرشح والبرية يبقين على

درجه التسخين Na_2CO_3 نحققه وبعد ما نضيف نحقق نأخذ كمية بغير حد

ونشعل الكبريت إذا اشتعل يكون اما برعية أو الولا غير جيدة وإذا انقضى مدياً من 4

دقائق في الشبكات مثل وضع قليلاً من كل قبعة النزل اوتحت عجل السياره

فتمت تلك البرية 99

الهكسامين - استخلاصه

من اتراتس الفصح الأبيض أو اتراتس [Fildr bowl]

لنحرق الفصح الأبيض جيداً ونذوبه في الماء أو كونه ممكنة على النار بعد الزرمان

الأترا من الماء على النار نرشح الذي يترك ويبرد على النار حتى يتشكل كما شكل لبريات

عجينة نتركه حتى يجف تماماً وهو الهكسامين 99

② محضر

عقدت برعية الأستاذة + السيد

هكسامين 100 غرام برعية حيدرية 135 ملح ليون 21 غرام
 100 135 100

مستوى

① نضع 45 جرام من بودرة كبريتيد الحديد في كأس زجاجي ثم نضيف إليه هكسانيد الطحون جيداً قليلاً قليلاً مع التقليب والنا كد بأن الهكسانيد يذوب في الكأس بأكبر بودرة كبريتيد الحديد مع ضبط درجه الحرارة بين 20 - 25

② ثم بعد ذلك نضع ساج الليمون الطحون جيداً قليلاً قليلاً مع التقليب والنا كد من 20 - 25 ويدر بأكبر كبريتيد الهكسانيد ليكتمل انشأ عملية التقليب .

③ نضبط لمدة 45 دقيقة بعد انشأ 1 جرام ساج الليمون .

ملاحظة : عند استخدام هذا الخليط لضبط درجه الحرارة بين 30 - 40
④ ثم نترك المحلول لتجفياً في مساحة 10 سم مربع في حمام مائي من 20 - 25 حتى يكون كبريتيد الهكسانيد على شكل عجينه بيضاء

⑤ بعد ذلك نغادر بأكبر نترات دار (BN) ثم ندشج ونخفف .

ملاحظة : هذا الجران لا يتغير بلورات بودرة كبريتيد الهكسانيد لأي سبب من الأسباب في هذه الحالة نضيف 10 غرام من كل النيتريك (HNO3) ونتركه فترة من الزمن
يتشكل بودرة الهكسانيد . 54

~~تحضير الأرد أكس (RDX) من 1~~
النسب :
6120 غرام نيتريك HNO3 تركيزه 18%
70 غرام هكسانيد H2O2

① نضع 120 غرام من كأس زجاجي ونضع الهكسانيد قليلاً قليلاً مع التقليب وبعد ذلك أي صفاة نضع المحلول على انظار لمدة 10 دقائق ويكون درجه الحرارة من 50 - 60 لا تدشج أكثر من هذه الازمنة مع التقليب وبعد ذلك أي صفاة ننهي 10 دقائق نقوم برفع درجه الحرارة إلى 75 ويدر بأكبر نترات أكاسي من على النار ونضع عليه ما بمقدار 750 ملل ماء بارد وبعد ذلك ندشج المحلول ونخفف . 54

5

طريقة تحضير الهيدرازين في المختبر

75 غم هيدروكلوريك (HCl) جاف
 5 غم جلاتين (في صانع البلاستيك)
 85 مللتر استند
 50 غرام غاز أمونيا أو 50 مللتر

نضعنا 5 غم من الجلاتين في وعاء التحضير ثم أضفنا إليه 5 غم استند
 ثم نضيف 50 مللتر أمونيا دفعة واحدة ثم نتركه حتى يذوب الجلاتين

ونضيف 75 غم هيدروكلوريك في وعاء مع إنتقليت
 في نهاية المحلول يتكون المحلول منه سم مالح الطعام + هيدرازين + ماء
 بالتخفيف في الماء على درجة حرارة 100/ هذا وقتا يتغير
 وبالتشبع يبقى مالح الطعام على ورقة التشبع والذي ينزل
 في الاناء هو (الهيدرازين) ٥٥.

~~طريقة التحضير~~
 (تحضير الفينول)

اولاً اذا لا يوجد عندنا (فينول) نقوم بتحضيره.

① نضع 20 جبه اسبرين ونطحنهم جيداً ثم نضيف عليهم 120 مللتر من
 الكحول الايثانول (سبرين) ثم نقرب جيداً ونرشح هذا المحلول
 والناج نخرجه وملتصق بهما نحصل على الفينول النقي من 5 غم - 8 غم

ملحظة الأبخرة التي تخرج من الفينول

اننا نعمل هذه البكرات مكره وبعزم

استنأصها!

٥٩

تخفيف هذه الكبريت : سمه انصب
الطريقه العاديه
⑥ فينول - 9.5 غ
هذه كبريت 23 غ 1.98
هذه تتركب 58 غ 1.65

- ① نضع كأس زجاجي ونضع فيه هذه الكبريت 23 غ ثم نضع عليه 9.5 فينول ونقلب حتى يذوب ثم نضع في حمام مائي على النار لمدة $\frac{1}{2}$ ساعة
- ② ثم نضع هذا المحلول على ~~قسطه~~ قطعة خشبيه ~~في حمام مائي~~ حتى لا يبرد من أسفل.
- ③ ثم نصب عليه دفعة واحدة هذه التريكل 58 غ (وليس خمر) فتخرج غازات هذه التريكل لونها هراء الكبريتاني سائل إلى اللون البلي
- ننظف حتى نخرج الغازات (لا تستشق هذه الغازات لأنها سامة وقاسية).
- ④ نأخذ أكاس بعد ما زهبت الغازات ونضعه على النار لمدة $\frac{1}{2}$ ساعة مع التقليب
- ⑤ وبعد ذلك ننزله عند النار ونصب عليه (65) ملل ماء بارد فتكون بلورات هذه الكبريت
- ⑥ بعد ذلك ضلعة على النار مباشرة لمدة (5-10 دقائق) ~~لأنها~~
- لأنها التفاعل
- ⑦ وبعد نقوم بعملية التسخين ثم نخفف على الشمس.

ملحوظة : إذا كان الفينول جليظ فنسخه على حمام مائي حتى ينصر ثم نأخذ الكمية المطلوبة.

الملاحظة - تذاب تحت (أكسيد البكتريه) (502) را الاقل ان يكون نوعه بارد

100 غم خمسة كل النار ثم تتركه يبرد قليلا فلهذه 10 غم بودرة الطينوم
ثم نضيف الي هذا الخليط 40 غم بيكسيد الهيدروجين والأكسيد من 50 - 70
أكثر من هذا يكون خليط متفجر ثم قلنا هذا الخليط جيد مع بعضه البعض
ثم يضاف مادة محترقة أو جافيت عسكري بدون مادة باردة .

بيكسيد الهيدروجين - يتفاعل مع نترات المواد الحفوية لذلك يجب لتطهير الجبهه قبل
وضع البيكسيد بها .

① تحت أولا زيادة تركيز البيكسيد بالتخفيف الى النار

① بيكسيد هيدروجين ترك 170 غم + نترات امونيوم 67 غم
+ بودرة الطينوم 11 غم + كبريت اخضر (سماد زراعي) 5 غم
توتة 2 من T.N.T

4 يخلط الجميع مع بعض ثم تصنع الخليط ثم بيكسيد الهيدروجين وخليط جيد

② بيكسيد هيدروجين ترك 170 غم + بودرة الطينوم 9 غم
+ نشاء خشب 1 غم

③ نترات امونيوم 12 غم + بيكسيد ترك 3 غم + بودرة 2 غم

④ بيكسيد ترك 3 غم + كلورات بوتاسيوم 12 غم + بودرة 2 غم + كبريت اخضر
زراعي 1 غم

⑤ بيكسيد ترك 4 غم + استيرن 1 غم + تكتيك 100

⑥ بيكسيد ترك 4 غم + استيرن 1 غم + بودرة 1 غم

⑦ بيكسيد ترك 3 غم + نترات امونيوم 12 غم + جبهه سوداء 2 غم

⑧ كلورات بوتاسيوم ارميديوم 48 غم + غسل فل ابيض + صيدور 66 غم

توتة أكثر من 2 من T.N.T مركب

⑨ كلورات بوتاسيوم ارميديوم 40 غم + 3 غم غسل فل ابيض

⑩ بيكسيد ترك 4 غم + جبهه سوداء 1 غم

لقد ملاحظنا هذا الخليط كلما ازداد ~~تحت~~ تحت يديه اذا دلت
قوته تقريبا 3 من T.N.T

3 غمغ + غمغل اسود 1 غمغ اولغل اغمغ اسود 1 غمغ

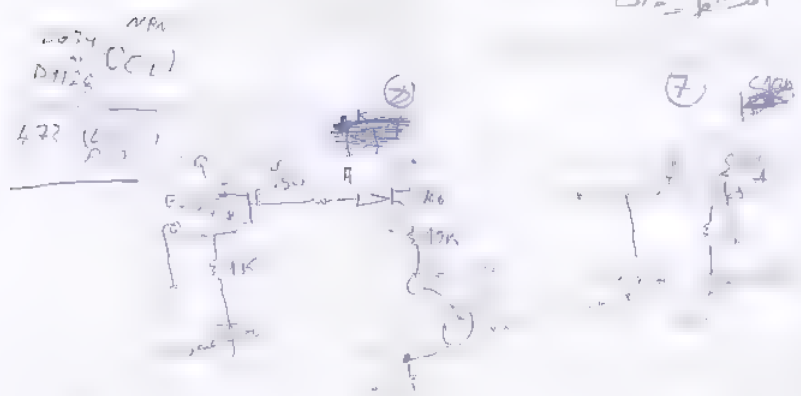
الغليغ (C6)

8

3 روكسيد مرآز غمغ + غمغل اسود او اغمغ اسود

ومزيلة ومحممة قوته اكله من 2 (T.N.T)

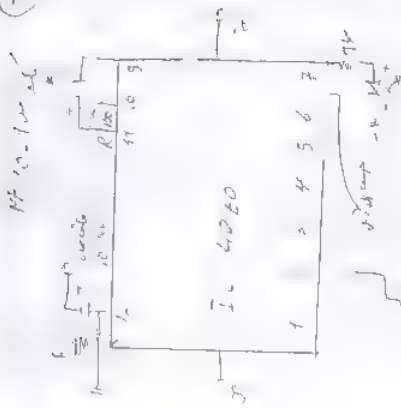
ملاحظة: البادئ يحتاج الى محفزة رائحة
المنشط به كبت



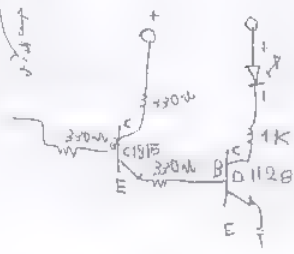
GCm3 1.42	8	7	H ₂ O	
GCm3 184	340	36	H ₂ O	
GCm3 119	61	37	H ₂ O	
GCm3 0.68	58	133	H ₂ O	
GCm3 1.12	100	37	H ₂ O	
GCm3 1.1	114	100	H ₂ O	
GCm3 0.79	78.3	110	C ₂ H ₅	
GCm3 2.4	183	194	C ₂ H ₅	
GCm3 1.78	192	143	C ₂ H ₅	
GCm3 0.84	56	7.99	C ₃ H ₆ O	الاستون
GCm3 0.8	45	1.37	CH ₂ O	الفورمالدهيد

درست است یا نه؟

11



(14)



1	2
3	4
5	6
7	8
9	10
11	12
13	14
15	16

$$\frac{1 \mu s}{0.01 \mu s} = 100$$

ملاحظه - القدر استور العنصر نعليه بالكنس عند مخرج في الجود
ملاحظه ايضا $RK150$ و $RK100$

الجدول التالي (7) يوضح الدورات التي يمكن ان تستعمل

في تطبيق يتم نصب فيها منطقة

تأخذ هذا الوقت ويكون مثلا (3) دقائق و 28 ث و 35 دقائق

و صرح كبح هو حمل (3) الدورات مضاعفا الى 100 دورة

اذا الوقت الذي يحدد حمل (3) من صدى عند مخرج الحمل

الوقت الذي يحدد الحمل (3) من صدى عند مخرج الحمل

الوقت الذي يحدد الحمل (3) من صدى عند مخرج الحمل

الوقت الذي يحدد الحمل (3) من صدى عند مخرج الحمل

الوقت الذي يحدد الحمل (3) من صدى عند مخرج الحمل

الوقت الذي يحدد الحمل (3) من صدى عند مخرج الحمل

ليست الى اليوم (مسائل دالة وتوضيحية)

$$\text{دورة Shift} = 4 \times 90 \times 60 = 2160$$

$$\text{دورة Shift} = 4 \times 90 \times 60 = 2160$$

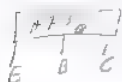
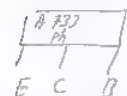
ملاحظه - تكتب في ثانيتين

في كل دورة دالة ثاني دالة دالة

(12)

لذلك C هي التي تكون المقاسات SC انزلنا الى جمع التكرار
 و B و E حيث يكون التفرع لهما لاسم الرسم على

A 733 PNP
 SC 5588



C1815 NPN

C548 B

9016

9016

C9011 H



C1815 NPN

C458 C

535

C829

C380

BS458B



الحالات التي تحدث في مقاومة الحمل

- 1- يكون السلك الكابلات الجولان في المقاومة والقوس
- 2- سلك السلك (القطر) الكابلات في المقاومة والقوس
- 3- حرارة السلك في السلك أو الماسك في وجود تيارات كثيرة
- 4- الحرارة الكابلات في حرارة السلك في المقاومة والقوس
- 5- سلك سلك في السلك بارد مقبولة في السلك

الحالة: تقين السلك بالرمز

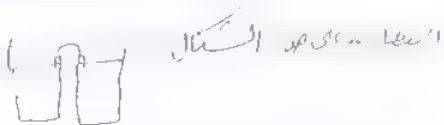
12

الحالة: التقين السلك بالرمز

الحالة: التقين السلك بالرمز

(15)

١) نضع جميع المبررات قبل العمل وأولاً نضع [البرمجة] في
 صفحة الصافي كذلك بدون قلمية
 ثم نضع سلك معاً في جهة واحدة
 في جهة العمل الصافي في جهة واحدة
 في جهة العمل الصافي في جهة واحدة



$\frac{12}{2}$

المقاومة بالنسبة للأسلاك
 بأدوم
 4.2 أو 4.8 مبر

- ١- البطارية في لوحة
- ٢- سلك الصافي مع البرمجة
- ٣- سلك الصافي مع الكنت

- ١- البطارية في لوحة
- ٢- سلك الصافي مع البرمجة
- ٣- سلك الصافي مع الكنت
- ٤- سلك الصافي مع الكنت
- ٥- سلك الصافي مع الكنت
- ٦- سلك الصافي مع الكنت
- ٧- سلك الصافي مع الكنت
- ٨- سلك الصافي مع الكنت
- ٩- سلك الصافي مع الكنت
- ١٠- سلك الصافي مع الكنت
- ١١- سلك الصافي مع الكنت
- ١٢- سلك الصافي مع الكنت
- ١٣- سلك الصافي مع الكنت
- ١٤- سلك الصافي مع الكنت
- ١٥- سلك الصافي مع الكنت
- ١٦- سلك الصافي مع الكنت
- ١٧- سلك الصافي مع الكنت
- ١٨- سلك الصافي مع الكنت
- ١٩- سلك الصافي مع الكنت
- ٢٠- سلك الصافي مع الكنت

مستند: به استناد به این سند در دسترس نیست

14

مدرسه علمیه

"... من اجله ..."

جا کھینچا

~~XXXXXXXXXXXXXXXXXXXX~~

10¹

بسم الله الرحمن الرحيم
الحمد لله رب العالمين
والصلاة والسلام على سيدنا محمد وآله

1

 $\cdot 4.7 \times 10^6$

اذا

1. 12

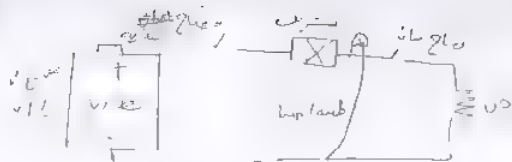
xxyxyx x



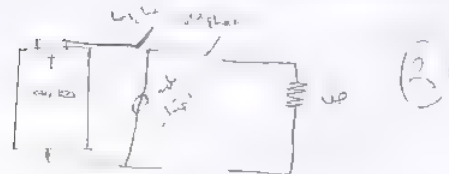
الفرع

NF100 X 1M Lens

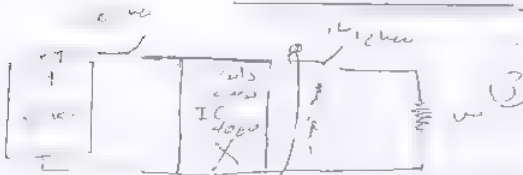
(1)



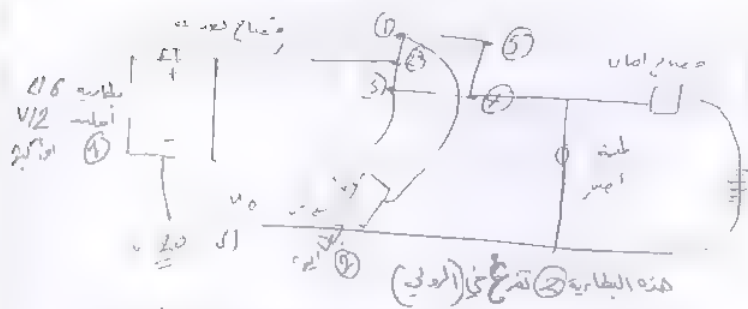
(التيار الكهربائي)



(2)



(3)



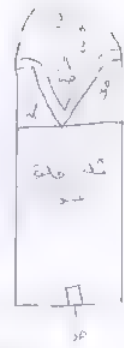
هذه البطارية (2) تقع على التوالي

إذا كانت البطارية تتغير كغيرها من البطاريات فإنها تسمى بطارية
 المتغيرة. وبطارية المتغيرة تتغير عند الحاجة إلى
 زيادة أو نقصان في التيار الكهربائي. وبطارية المتغيرة
 تتغير عند الحاجة إلى زيادة أو نقصان في التيار الكهربائي.

(10)



ملاحظة: زيادة كمية الكتلة على طرف
استخدام طانة صخرية
(1) استخدام بيت أو بطن
جارية أو سبيل للوجه
الهندسية التي يدرجها
تتوافق في قدرتها على
الاحتراق
(2) يدير باب في الخواص



X X X X X X X X X X

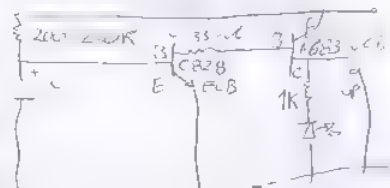
8	9	4	7	2	3	1	6	5
د	د	د	د	د	د	د	د	د
د	د	د	د	د	د	د	د	د
د	د	د	د	د	د	د	د	د
د	د	د	د	د	د	د	د	د
د	د	د	د	د	د	د	د	د
د	د	د	د	د	د	د	د	د
د	د	د	د	د	د	د	د	د
د	د	د	د	د	د	د	د	د

X X X X X X X X X X

مساحة (1000) (1000)

5! 20 10

الكتلة الجارية
الكتلة الجارية

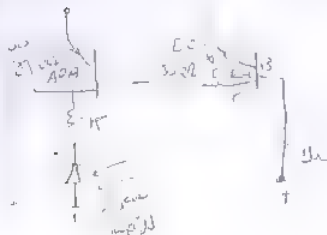
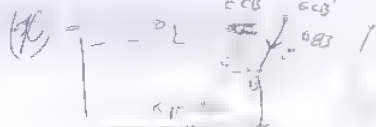


(9)

(C)

خالت نقل بقطع (الان) (او بغيره)

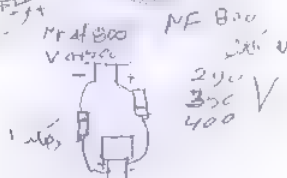
اشد بے در عرب
سجہ در لک



در (C) در (C)



(C) در (C)



Casio

- ولسم يلب الزعم المرفوع -

«قوانين التلدين والتخفيف والكثافة»

$$(1) \text{ الكثافة} = \frac{\text{الوزن}}{\text{الحجم}}$$

$$(2) \text{ التكوين} = \text{التكوين} \times (\text{الكثافة الجذبية} - 1)$$

$$(\text{الكثافة الألفية} - 1)$$

ملاحظة: الكثافة

(3) قانون أخذ الكثافة، إذا علم التكوين الحديد:

$$= \frac{\text{التكوين الحديد} \times (\text{الكثافة الألفية} - 1)}{1 +}$$

التكوين الألفي

(4) إذا أردنا تركيز صاغة باوجامة من المادة المركزة

100%، اليها نستخدم القانون التالي:

$$\text{التكوين المطلوب} - \text{التكوين الأول} = \text{كمية المادة المضافة}$$

$$100 - \text{التكوين المطلوب} = \text{كميتها / ملاحظة}$$

(5) لتعيين من يكون أجهاد الماء إليها نستخدم القانون التالي:

$$\text{التكوين الأول} - \text{التكوين المطلوب} = \text{كمية الماء المضافة / ملاحظة}$$

التكوين المطلوب

$$\text{التكوين المطلوب} - \text{التكوين الأول} = \text{كمية الماء المضافة / ملاحظة}$$

التكوين المطلوب

(7) إذا أردنا تركيز صاغة ما نستخدم القانون التالي:

$$\text{التكوين المطلوب} - \text{التكوين الأول} = \text{كمية المادة المضافة / ملاحظة}$$

التكوين المطلوب

The diagram shows a rectangular structure divided into several sections. On the left, a vertical rectangle is labeled 'f' in the center. To its right, a larger rectangle is divided into a top section labeled '5' and a bottom section labeled '3'. The bottom section is further divided into two parts, one labeled '3' and the other '2'. To the right of this is another vertical rectangle labeled 'V' in the center. The entire diagram is drawn with dashed lines, suggesting a conceptual or preliminary sketch.

أذا نزلت طارئة (2) فليجهد الجثة

[illegible]

بسم الله الرحمن الرحيم

الحمد لله الذي هدانا لهذا الذي كنا لنهتدي لولا أن هدانا الله

الحمد لله الذي هدانا لهذا الذي كنا لنهتدي لولا أن هدانا الله

الحمد لله الذي هدانا لهذا الذي كنا لنهتدي لولا أن هدانا الله

الحمد لله الذي هدانا لهذا الذي كنا لنهتدي لولا أن هدانا الله

الحمد لله الذي هدانا لهذا الذي كنا لنهتدي لولا أن هدانا الله

الحمد لله الذي هدانا لهذا الذي كنا لنهتدي لولا أن هدانا الله

الحمد لله الذي هدانا لهذا الذي كنا لنهتدي لولا أن هدانا الله

الحمد لله الذي هدانا لهذا الذي كنا لنهتدي لولا أن هدانا الله

الحمد لله الذي هدانا لهذا الذي كنا لنهتدي لولا أن هدانا الله

الحمد لله الذي هدانا لهذا الذي كنا لنهتدي لولا أن هدانا الله

الحمد لله الذي هدانا لهذا الذي كنا لنهتدي لولا أن هدانا الله

* ① سم السم القاسم أو البوتولونيوم وهو سم برتقالي.

هو جزيء مضغوط بالحرارة العالية إذا وصلت 100°C إلى صلبة (40) كافيته لتعطيم السم.

4 - يضاف من الأندلج الجراثومية لأنه يتيح من البكتيريا لأجل أن تنمو هذه البكتيريا تحتاج إلى 4 الرضخ والطعام وجو حالي.

5 - كداع لهذا السم (كسفين موهن).

6 - الجرعة القاتلة: من (12) من المليون إلى (28) من المليون.

يعتبر (30) ملتر كافيته لقتل (60) مليون من البشر.

7 - زمن القتل من (3) أيام إلى (6) ليال من الاستشفاء أقل بكثير من ذلك.

{ من (3) إلى (5) ساعات }

8 - تباد الأعداء: من (12) إلى (36) ساعة من تناول.

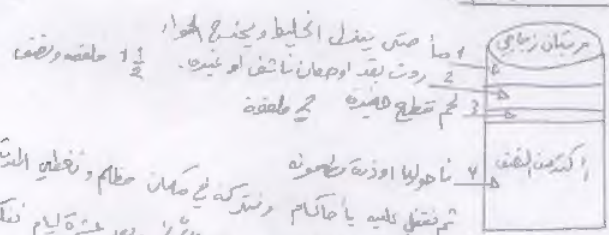
وهي: 1 - الغثاء - القيح - شلل العضلات - استساق حرقص العين.

- جروح شديد - حقن به الباع - تمدد الصوت واختفائه

- التهاب اللسان - ارتخاء الرقبة - نزول سائل من الفم

- الأنف - الموت (هذا بالنسبة للاستشفاء)

* طريقة التحفيز *



ثم يغلى عليه يا حاتم روت كنه في مكان حطام وتغلي الشبان

حين يكون رافض كما دبره 90 $^\circ\text{C}$ وبعد عشرة ليال نكته ويكس

هنا 4 كلتا المربان من تحت السم لا يدخل هجرم هوذا.

ولا بد من استعمال (قنارات - كمات - قن) لا يدخل هجرم هوذا.

(4) * اسم زيت بذرة الخنثي (الراسين) (Rich)

- منه يحصل معه ليحم استعمل الفعالة والقتل.
 20 بذرة تعادل خمسة مثاقيل (للبلبل) للطفل 7 بذرات الجعة الفعالة (10 ملغم من وزنه).
 من القتل من (4 إلى 14 يوم) المستشفة من 3 إلى 10 أيام.
 - الانسداد في القناة - الام في المعدة - قلس - عه بديرة - اسهال معجون
 بالدم - حرقات في الحلق - توقف الجهاز الهضمي - الموت.

* طريقة التحليل

- 1) ماخذ وزن معين من بذور الخنثي وقشرها.
- 2) تخلص هذه البذور لخصاً جيداً (لأنه يهين) وليس كسابقي ثم يصبح معجوناً جيداً.
- 3) ثم هذا المعجون المصفى (داخل مرتين زجاجي أو بلاستيكي)
 (4) أمثال لثقل وزن البذور من الأسيتون على هذه العجينة واسطخه
 جيداً ثم أخضع المرتين ثم أدركه (72 ساعة) والاقفل بحريته من وقت
 إلى آخر خلال (72 ساعة) وبعد ذلك ترسله مارتك السائل المتأخر وأخرج
 العجينة البقية.
- 4) ضع هذه العجينة داخل المرين وجب عليه مرة أخرى (4) أمثال وزنه من الأسيتون
 مارتك طرة 72 ساعة.
- 5) ارفع ماخرج العجينة المتبقية وجففها في الشمس ويكون السهم جافاً
 للأستون أو يجمع معاً بعدة ~~بعضاً~~ أيضاً اللون الأكستون C_2H_6O
- 6) والراسين لا يذوب في الماء وطهاها يذوب في اللبون اذال يثقل
 وكذلك في الراسين
- 7) على أن يذوب ماء (7) ساعات 1 رطل قوي البنية
 = = = = = X = = = = =
- 8) يباع في الصيدليات تحت اسم (castor oil) لاشبه له
 دواء هندريان البطن

⑤ * نسم السيانيد (cyanide (cn يستخدم في تنظيف وتخليق العديد من المعادن مثل الذهب
 وهي حمض الهطاط المقطوع والفضة والكلورين وبنو هيدريد للكبريت
 وللمعادن لونه الأبيض .

تحضير السيانيد البوتاسيوم $K_4Fe(CN)_6$

- ① اخذنا 10 غم كبريتات البوتاسيوم مع
 ② 10 غم حمض نيتري ③ 5 غم هيدريد (صدى)
 ④ 5 غم يوريا 46 $CO(NH_2)_2$

ثم نخلطهم في قارورة معبئة ونسحقه على سطح معدني بدلاً من سحق الخليط
 ونجعله يذوب في نار هادئة ننتظر حتى تتغير تماماً وننزل الخليط في برود
 ثم بعد ذلك نضيف عليه أقل كمية من الماء حتى يكون المحلول مركزاً ونضيف
 جيداً ثم نلصقه والعلول الناتج نبيحه ونكون (هيدريد سيانيد البوتاسيوم)
 ثم نجففه جيداً في الفرن بدرجة حرارة وسواء في إناء محكم

⑥ * تحضير السيانيد (cn) *
 $Al(CN)_3$

أخذنا 8 غم هيدريد سيانيد البوتاسيوم وعلفناه جيداً ثم ملأنا
 3 غم كبريتات البوتاسيوم جيداً ثم وضعنا الخليطين على بعض في طبق
 معدني وعلفناهم جيداً ثم نضعهم في النار من الأسفل الحامية ثم
 نبردناهم في الهواء
 وبعد ذلك نضعناهم في إناء الذي في الماء وكان رزته (1.5 ملغم)
 وإعطنا الجريئة بعد حوالي 30 ثن تشنج وبعد بعض الأيام
 هذا المركب

⑦ * تحضير السيانيد البوتاسيوم *
 $K_4Fe(CN)_6$

أزبد هيدريد من أ 4 غم ثم 2 ملل من الماء الكاف لاربن
 بالحقنة وهدد 25 نقطة ونضعه في

(30)

① السموم المعدنية
نترات الكوبالت
Cobalt nitrate

المخبرية المعلقة
 $CO(NO_3)_2$ في محلات السموم
جوارك عذراء تدرج بالأسبوع

②
هذا نترات كوبالت مقدار ملعقة صغيرة ووضعا معه ماء مقدار 1/2 ملعقة كبيرة
كلما الوزن 25 ملل ثم يضاف 1/2

③
سموم نترات النحاس $Hg(NO_3)_2$ يوزن نصفاً تدرج بالأسبوع يومين محلات السموم
هذا نترات زئبق مقدار (1/2) ملعقة صغيرة مع ملعقة كبيرة ماء
ثم يخلطهم في الحنفية ويدر 33 دقيقة ماء الكروم

④ غاز الكلور
كلورات البوتاسيوم 2 + 1 كبريتات الكروم
 $KClO_3$
الهيدروكلوريك ثم الكرومات وهو غاز نفاذ ولامع وهو غاز نفاذ ولامع

⑤ ساليك
الهيدروكلوريك HCl
ساليك 15 Ca + كبريتات 30 H_2SO_4

⑥ غاز فوسفور
هيدروكلوريك أو فوسفور الألومنيوم ثم يضاف ثم يضاف إليه
 HCl هيدروكلوريك الكبريتات الحلوكة ولكن في خط